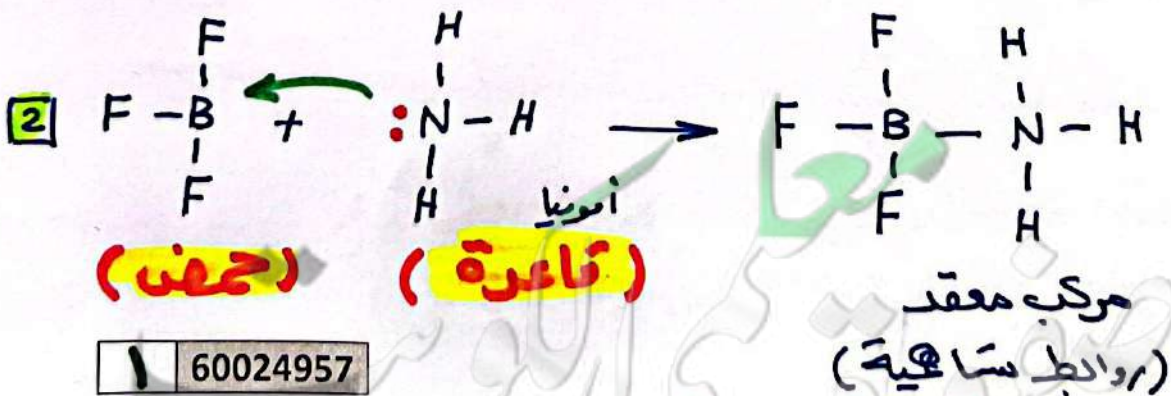
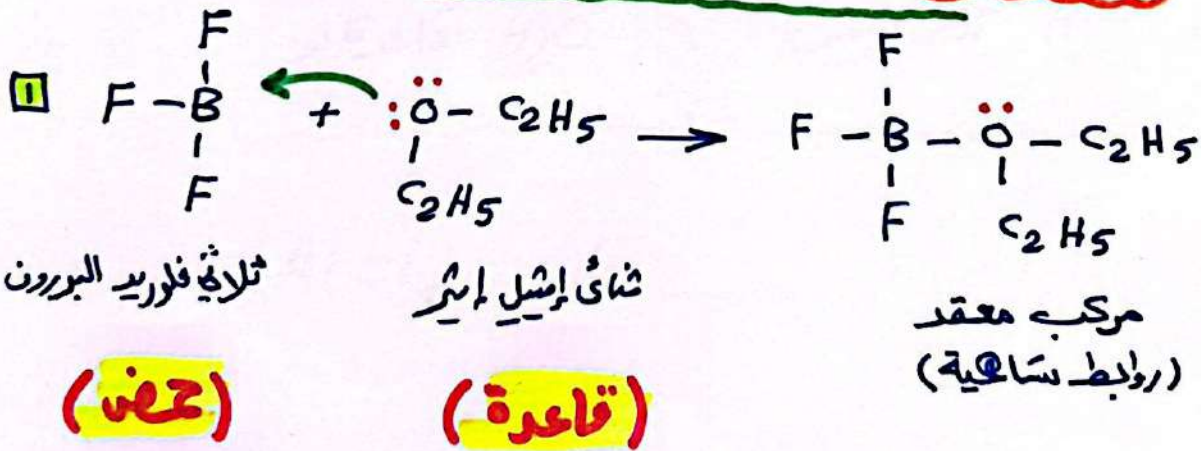


## أحماض وقواعد لويس

الجزيئات أو الأيونات التي لها القدرة على إعطاء زوج من الإلكترونات الحرة. (قاعدة لويس)

المادة التي لها القدرة على إستقبال زوج من الإلكترونات الحرة. (حمض لويس)

متراكب (مركب معقد) → قاعدة + حمض



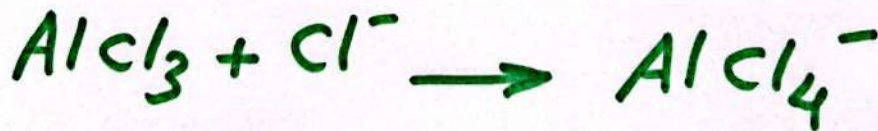
P  
15

هل تتوقع أن يكون  $PCl_3$  حمض لويس أم قاعدة لويس؟  
ج: قاعدة لويس لذت لها زوجاً من الإلكترونات الحرة يمكنها أن تعطية.

حدد حمض لويس وقاعدة لويس في التفاعلات التالية.



ج:  $H^+$  حمض لويس  $H_2O$  قاعدة لويس



ج:  $AlCl_3$  حمض لويس  $Cl^-$  قاعدة لويس

لأنه يستقبل زوجاً من الإلكترونات الحرة.  
لأنه يعطي زوجاً من الإلكترونات الحرة.

60024957

الحرة (الغير مرتبطة)